

THOMSON

DELPHION

RESEARCH

PRODUCTS

INSIDE DELPHION

Log Out

Work Files

Saved Searches

My Account | Products

Search: Quick/Number Boolean Advanced

The Delphion Integrated View

Get N w: PDF | [More choices...](#)Tools: Add to Work File: [Create new Work File](#)View: [Expand Details](#) | [INPADOC](#) | Jump to: [Top](#) Go to: [Derwent...](#)☒ [Email this to a](#)Title: **EP0992550A2: Ink-jet ink** [\[German\]](#) [\[French\]](#)Country: **EP** European Patent Office (EPO)Kind: **A2** Publ. of Application without search report i (See also: [EP0992550A3](#))Inventor: **Helling, Günter, Dr.;**
Herrmann, Stefan, Dr.;Assignee: **Agfa-Gevaert AG**
[News, Profiles, Stocks and More about this company](#)Published / Filed: **2000-04-12 / 1999-09-27**Application Number: **EP1999000118096**IPC Code: **C09D 11/00;**ECLA Code: **C09D11/00C;**Priority Number: **1998-10-08 [DE1998019846433](#)**

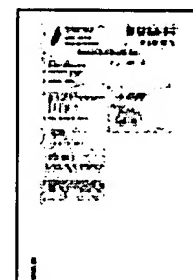
Abstract:

Eine Inkjet-Tinte enthaltenda) wenigstens einen wasserlöslichen sauren bzw. anionischen Farbstoff, undb) wenigstens einen wasserunlöslichen basischen bzw. kationischen Träger für den sauren Farbstoff, wobei der basische Träger aus vernetzten Polymerteilen mit einem Teilchendurchmesser von kleiner als 1 µm und einem Gehalt an quaternären Ammonium- oder Phosphoniumgruppen von mindestens 2 mVal/g besteht, zeichnet sich durch verbesserte Echtheiten aus.

INPADOC
Legal Status:[Show legal status actions](#)Get Now: [Family Legal Status Report](#)Designated
Country:AL AT BE CH CY DE DK ES FI FR GB GR IE IT LI LT LU LV MC
MK NL PT RO SE SI

Family:

PDF	Publication	Pub. Date	Filed	Title
	EP0992550A3	2001-04-25	1999-09-27	Ink-jet ink
	EP0992550A2	2000-04-12	1999-09-27	Ink-jet ink
<input checked="" type="checkbox"/>	DE19846433A1	2000-04-13	1998-10-08	Inkjet-Tinte
3 family members shown above				

Description: [Expand full description](#)+ [Farbstoffzubereitung 1](#)+ [Beispiel](#)+ [Beispiel 1](#)High
ResoLow
Reso

18 p

NOT AVAILABLE
in ENGLISH

BEST AVAILABLE COPY

- + [Beispiel 2](#)
- + [Beispiel 3](#)
- + [Beispiel 4](#)
- + [Prüfungen:](#)
- + [Wasserfestigkeit:](#)
- + [Lichtehtheit](#)
- + [Ausbluten:](#)
- + [Beispiel 5](#)
- + [Beispiel 6](#)

First Claim: [Show all claims](#)
1. Inkjet-Tinte enthaltend

- a) wenigstens einen wasserlöslichen sauren bzw. anionischen Farbstoff, und
- b) wenigstens einen wasserunlöslichen basischen bzw. kationischen Träger für den sauren Farbstoff,

dadurch gekennzeichnet, daß der basische Träger aus vernetzten Polymerteilchen mit einem Teilchendurchmesser von kleiner als 1 µm und einem Gehalt an quaternären Ammonium- oder Phosphoniumgruppen von mindestens 2 mVal/g besteht.

Other Abstract
Info:

DERABS C2000-294676 DERABS C2000-294676



[Nominate this for the Gallery...](#)



(19)

Europäisches Patentamt

European Patent Office

Office européen des brevets



(11)

EP 0 992 550 A2

(12)

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(43) Veröffentlichungstag:
12.04.2000 Patentblatt 2000/15

(51) Int. Cl.⁷: C09D 11/00

(21) Anmeldenummer: 99118096.9

(22) Anmeldetag: 27.09.1999

(84) Benannte Vertragsstaaten:
AT BE CH CY DE DK ES FI FR GB GR IE IT LI LU
MC NL PT SE
Benannte Erstattungsstaaten:
AL LT LV MK RO SI

(30) Priorität: 08.10.1998 DE 19846433

(71) Anmelder: Agfa-Gevaert AG
51373 Leverkusen (DE)

(72) Erfinder:
• Helling, Günter, Dr.
51519 Odenthal (DE)
• Herrmann, Stefan, Dr.
53123 Bonn (DE)

(54) **Inkjet-Tinte**

(57) Eine Inkjet-Tinte enthaltend

a) wenigstens einen wasserlöslichen sauren bzw. anionischen Farbstoff, und

b) wenigstens einen wasserunlöslichen basischen bzw. kationischen Träger für den sauren Farbstoff,

wobei der basische Träger aus vernetzten Polymerteilen mit einem Teilchendurchmesser von kleiner als 1 µm und einem Gehalt an quaternären Ammonium- oder Phosphoniumgruppen von mindestens 2 mVal/g besteht, zeichnet sich durch verbesserte Echtheiten aus.

EP 0 992 550 A2

Beschreibung

[0001] Die Erfindung betrifft eine Tinte für die Erzeugung von Inkjet-Bildern, die in einem feinen bildmäßig modulierten Strahl auf ein geeignetes Aufzeichnungsmaterial gespritzt wird. Das Auszeichnungsmaterial besteht aus einem transparenten, halbdurchsichtigen oder undurchsichtigen Träger und einer darauf befindlichen Bildempfangsschicht.

[0002] Das Inkjet-Verfahren ist bekannt (siehe beispielsweise das Kapitel Ink Jet Printing von R.W. Kenyon in „Chemistry and Technology of Printing and Imaging Systems“, Herausgeber Peter Gregory, Blackie Academic & Professional, Chapman & Hall 1996, Seiten 113 bis 138, und die darin zitierte Literatur).

[0003] Ein Problem bei Inkjet-Bildern ist die Stabilität und die Wischfestigkeit.

[0004] Es ist aus EP 672 538 bekannt, zur Erzeugung von wasserfesten und wischfesten Inkjet-Drucken reaktive Komponenten den Beschichtungsmassen der Unterlage zuzusetzen. Diese Zusätze bewirken bei einer nachträglichen Bestrahlung des Bildes eine Vernetzung der Beschichtungsmasse und damit eine Verbesserung der Wischfestigkeit des vorher in diese Bindemittel übertragenen Farbstoffs.

[0005] Nachteilig an diesem Verfahren ist, daß nach dem Druckvorgang ein weiterer teurer Verfahrensschritt wie Bestrahlung mit UV-Licht erforderlich ist. Weiterhin müssen weitere Zusätze, z.B. Fotoinitiatoren zugegeben werden, die bei Lagerung zur Vergilbung neigen und die Bildweißen unansehnlich erscheinen lassen. Weiterhin wird bei kurzen UV-Bestrahlungszeiten die gewünschte Verbesserung des Verwaschens der Drucke nicht erreicht.

[0006] Der Erfindung liegt die Aufgabe zugrunde, eine Tinte für ein Inkjet Druckverfahren bereitzustellen, die auf unterschiedlichen Unterlagen ohne spezielle Präparation ein Druckbild von hohem Glanz und guter Wisch- und Wasserfestigkeit und hoher Licht- und Dunkelstabilität liefert.

[0007] Es ist weiterhin bekannt, zur Verbesserung der Wasserfestigkeit oder für dem Wetter ausgesetzte Anwendungen hydrophobe wasserunlösliche Farbstoffe, wie sie z.B. in Research Disclosure (RD) 30 887 (1989) beschrieben werden, einzusetzen. Nachteilig ist, daß diese Farbstoffe zur Herstellung wässriger Tinten dispergiert werden müssen und daß übliche wässrige Dispersionen zu große Teilchen aufweisen und nach dem Druck eine zu breite Absorptionslinie und damit eine schlechte Farbwiedergabe zeigen.

[0008] Aus DE 28 45 375 ist bekannt, Latices aus Vinylpolymeren mit Farbstoffen zu imprägnieren und für das Inkjet-Verfahren zu verwenden. Nachteilig an diesem Verfahren ist die geringe Kolloidstabilität der imprägnierten Latexteilchen und die Neigung zur Düsenverstopfung.

[0009] Eine weitere Aufgabe ist, diese Düsenverstopfung zu vermeiden.

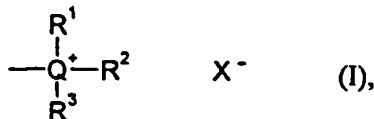
[0010] Es wurde nun gefunden, daß Tinten, die wasserunlösliche, vernetzte Polymerteilchen enthalten, die aufgrund ihres Gehaltes an quartären Ammonium- oder Phosphoniumgruppen mit Wasser quellbar und mit wasserlöslichen, anionischen Farbstoffen beladen sind, die genannten Anforderungen erfüllen.

[0011] Gegenstand der Erfindung ist somit eine wäßrige Farbstoffzubereitung (Tinte) enthaltend

a) wenigstens einen wasserlöslichen sauren bzw. anionischen Farbstoff und

b) wenigstens einen wasserunlöslichen basischen bzw. kationischen Träger für den sauren Farbstoff, dadurch gekennzeichnet, daß der basische Träger aus vernetzten Polymerteilchen mit einem Teilchendurchmesser von kleiner als 1 µm und einem Gehalt an quaternären Ammonium- oder Phosphoniumgruppen von mindestens 2 mVal/g besteht.

[0012] Die quaternären Gruppen entsprechen vorzugsweise der Formel 1



worin

Q ein Stickstoff- oder Phosphoratom;

R¹, R² und R³ jeweils einen carbocyclischen Rest oder einen Alkylrest und

X⁻ ein Anion bedeuten, wobei R¹, R² und R³ die gleiche oder eine voneinander verschiedene Bedeutung haben können, oder zwei der genannten Reste zusammen einen 5- oder 6-gliedrigen heterocyclischen

schen Ring, vervollständigen.

[0013] Alkylreste, die in Formel 1 durch R^1 , R^2 und R^3 dargestellt werden, sind geradkettig oder verzweigt und weisen vorzugsweise 1 bis 12 Kohlenstoffatome auf, Beispiele hierfür sind etwa Methyl, Ethyl, Propyl, Isobutyl, Pentyl, Hexyl, Heptyl, Dodecyl.

[0014] Haben in Formel I R^1 , R^2 und R^3 die Bedeutung von carbocyclischen Resten, so handelt es sich dabei um gegebenenfalls substituierte Cycloalkyl-, Aralkyl- oder Arylreste mit vorzugsweise 5 bis 12 Kohlenstoffatomen, z.B. Cyclopentyl, Cyclohexyl, Benzyl, p-Methylbenzyl, Chlorbenzyl, Nitrobenzyl, Cyanobenzyl, Methoxybenzyl, Methoxycarbonylbenzyl, Ethylthiobenzyl, Phenyl, Toly.

[0015] Beispiele für 5- oder 6-gliedrige heterocyclische durch zwei der Reste R^1 , R^2 und R^3 vervollständigte Ringe sind der Pyrrolidin-, der Piperidin- und der Morpholinring.

[0016] Als bevorzugtes Trägerpolymer kommen insbesondere solche Polymere in Frage, die durch eine der üblichen Additionspolymerisationstechniken, z.B. durch Emulsionspolymerisation, aus einem Monomergemisch erhalten werden können, das sowohl solche additionspolymerisierbare Monomere (A) enthält, die bereits eine quaternäre Ammoniumgruppe enthalten oder leicht quaternierbar sind, als auch solche Monomere (V), die mindestens zwei additionspolymerisierbare Gruppierungen enthalten und aufgrund ihrer Anwesenheit durch polymerisierenden Einbau in verschiedene (ursprünglich getrennte) Polymerketten vernetzend wirken. Die Quaternierung bzw. Einführung von quaternären Gruppen kann auch im Anschluß an die Polymerisation vorgenommen werden, z.B. dadurch, daß in dem Polymer enthaltene tertiäre Aminogruppen mit einem alkylierenden Quaternierungsmittel behandelt werden oder dadurch, daß in dem Polymer enthaltene Gruppen mit aktiven Halogenatomen mit tertiären Aminen oder Phosphinen umgesetzt werden. Neben den für die Anwesenheit der quaternären Gruppen wichtigen Monomeren und denjenigen, die die Vernetzung bewirken, kann das Monomergemisch weitere modifizierende Monomere (M) enthalten.

[0017] Geeignete Trägerpolymere weisen demnach beispielsweise folgende Struktur auf



worin

A den Rest eines polymerisierten Monomeren mit mindestens einem polymerisierbaren ethylenisch ungesättigten Rest und mindestens einer quaternären Gruppe;

B den Rest eines polymerisierten Monomeren mit mindestens zwei polymerisierbaren ethylenisch ungesättigten Resten, z.B. Vinylresten;

M den Rest eines polymerisierten Monomeren mit einem polymerisierbaren ethylenisch ungesättigten Rest;

x, y, z die den Anteil der einzelnen Comonomeren am Polymer kennzeichnenden Zahlwerte und zwar derart, daß

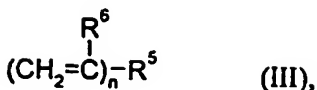
x 10 bis 99 Mol-%,

y 0 bis 90 Mol-%,

z 0 bis 10 Mol-% bedeuten.

[0018] Geeignete Monomere zur Erzeugung der Einheiten A sind solche, die eine polymerisierbare ethylenisch ungesättigte Doppelbindung und über ein Bindeglied hiermit verknüpft eine quaternäre oder quaternierbare Gruppe enthalten. Als quaternierbar wird in diesem Zusammenhang eine Gruppe bezeichnet, die durch eine Alkylierungsreaktion in eine quaternäre Gruppe umgewandelt werden kann. Beispiele für solche quaternierbaren Gruppen sind etwa eine an eine Phenylgruppe gebundene Halogenmethylgruppe oder eine an eine Phenylgruppe gebundene tert.-Aminomethylgruppe. Im ersteren Fall wird die Quaternierung mit tertiären Aminen oder Phosphinen, im letzteren Fall mit üblichen Quaternierungsmitteln (Alkylierungsmitteln) durchgeführt. Der Ausdruck "Alkylierung" bezieht sich im vorliegenden Zusammenhang auf eine Reaktion, bei der beispielsweise zwischen dem Stickstoffatom eines tertiären Amins und einem Kohlenstoffatom einer Alkylgruppe (einschließlich substituierter Alkylgruppen) eine Bindung hergestellt wird.

[0019] Besonders vorteilhafte Polymere zur Herstellung der erfindungsgemäßen Farbstoffzubereitungen sind solche der Formel II, wobei B der Rest eines durch Additionspolymerisation polymerisierbaren Monomeren mit mindestens zwei ethylenisch ungesättigten Resten ist, das der folgenden Formel III entspricht,



worin

n eine ganze Zahl größer als 1, vorzugsweise 2, 3 oder 4,

R⁵ einen n-bindigen organischen Rest und

R⁶ ein Wasserstoffatom oder einen Methylrest bedeuten.

R⁵ kann beispielsweise einen 2- oder mehrbindigen organischen Rest bedeuten, der aus Alkyl-, Aryl-, Aralkyl-, Cycloalkylengruppen (bzw. bei mehrbindigen organischen Resten aus den entsprechenden mehrbindigen Analoga der genannten Gruppen), weiter Ester-, Sulfonylester-, Amid-, Sulfonamidgruppen, Ethersauerstoff- oder Thioetherschwefelatomen oder Kombinationen der erwähnten Gruppen und Atome aufgebaut ist. R⁵ kann beispielsweise eine Methyl-, Ethyl-, Trimethyl-, Phenyl-, Phenylendioxy-carbonyl-, 4,4'-Isopropylidendi-bisphenylenoxy-carbonyl-, Methylendioxy-carbonyl-, Ethylen-dioxy-carbonyl-, 1,2,3-Propan-tri-yl-tris-(oxy-carbonyl)-, Cyclohexylen-bis(methylen-oxy-carbonyl)-, Ethylenbis(oxyethylenoxy-carbonyl)-, Ethylidintrioxy-carbonylgruppe bedeuten.

[0020] Vorzugsweise werden dabei solche Monomeren ausgewählt, die in Gegenwart von starkem Alkali stabil und nicht besonders reaktiv sind, so daß keine Hydrolyse während der Copolymerisation erfolgt.

[0021] Beispiele für Monomere, aus denen die Einheiten B gebildet sein können, sind:

[0022] Divinylbenzol; Allylacrylat; Allylmethacrylat; N-Allylmethacrylamid; 4,4'-Isopropylidendiphenyldiacrylat; 1,3-Butylendiacyrylat; 1,3-Butylendimethacrylat; 1,4-Cyclohexylendimethylendimethacrylat; Di-ethylenglykoldimethacrylat; Diisopropylenglykoldimethacrylat; Ethylendiacyrylat; Ethylendimethacrylat; Ethylidendiacyrylat; 1,6-Diacrylamidohexan; 1,6-Hexamethylendiacyrylat; 1,6-Hexamethylendimethacrylat; N,N'-Methylenbisaerylamid; Neopentylglykoldimethacrylat; Tetraethylenglykoldimethacrylat; Tetramethylendiacyrylat; Tetramethylendimethacrylat; 2,2,2-Trichlorethylidendimethacrylat; Triethylenglykoldiacrylat; Triethylenglykoldimethacrylat; Ethylidyntrimethacrylat; 1,2,3-Propantriytriacyrylat; Vinylmethacrylat; 1,2,4-Trivinylcyclohexan, Tetraallyloxyethan.

[0023] Besonders vorteilhafte Monomere für die Erzeugung von Einheiten B sind Trivinylcyclohexan, Divinylbenzol, Tetraallyloxyethan, 1,4-Butylendimethacrylat. Auch können nebeneinander zwei oder mehrere der genannten Monomeren für die Erzeugung von Einheiten V der erfindungsgemäßen Polymeren verwendet werden.

[0024] Zur Erzeugung der Einheiten M können die verschiedensten mit den übrigen Monomeren copolymerisierbaren monoethylenisch ungesättigten Monomeren verwendet werden. Auch können hier Monomere mit konjugierten ethylenisch ungesättigten Bindungen verwendet werden. Diese Monomere bzw. die aus ihnen erzeugten polymerisierten Einheiten M enthalten jedoch keine quaternären Gruppen.

[0025] Typische geeignete Monomere für die Erzeugung der Einheiten M sind:

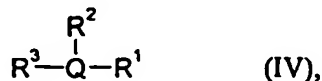
[0026] Ethylen; Propylen; 1-Buten; 4-Methylpenten-1; Styrol, α-Methylstyrol; monoethylenisch ungesättigte Ester von aliphatischen Säuren, z.B. Vinylacetat, Isopropenylacetat, Allylacetat und dergleichen; Ester von ethylenisch ungesättigten Mono- und Dicarbonsäuren, z.B. Methylmethacrylat, Ethylacrylat, Glycidylacrylat, Glycidylmethacrylat, Butylacrylat, ferner sonstige monoethylenisch ungesättigte Verbindungen wie beispielsweise Acrylnitril, Allylcyanid sowie ferner bestimmte konjugierte Diene, z.B. Butadien, Isopren und 2,3-Dimethylbutadien.

[0027] Vorzugsweise liegen die Einheiten B zu 1,0 bis 5,0 Mol-% vor, die Einheiten M zu 0 bis 45 Mol-% und die Einheiten A zu 40 bis 99 Mol-%.

[0028] Die erfindungsgemäß verwendeten Trägerpolymeren lassen sich nach üblichen Emulsions-Polymerisationsverfahren herstellen, beispielsweise durch Emulsionspolymerisation eines mono-ethylenisch ungesättigten, quaternären oder quaternierbare Gruppen enthaltenden Monomers (A) mit einem mehrfach ungesättigten Monomer (B) und einem mono-ethylenisch ungesättigten Monomer (M) zweckmäßig in Gegenwart einer anionischen oberflächenaktiven Verbindung beispielsweise Natriumlaurylsulfat oder in Gegenwart des Natriumsalzes eines sulfonierten Alkylphenol-Ethylenoxidkondensates sowie zweckmäßig in Gegenwart eines Radikalbildners oder Radikalinitiators, beispielsweise in Gegenwart eines freie Radikale bildenden Initiators vom Redox-typ z.B. in Gegenwart von Kaliumpersulfat-Natriumbisulfat; Kaliumpersulfat-Fe²⁺; H₂O₂-Fe²⁺. Beispielsweise können Verfahren angewandt werden, wie sie in der US-PS

3 072 588 beschrieben werden.

[0029] Falls das Monomer A anstelle einer quaternären Gruppe eine funktionelle Gruppe enthält, die mit einem tertiären Amin oder Phosphin unter Ausbildung einer quaternären Gruppe reagieren kann, wird der bei der Polymerisation anfallende Latex mit einem tertiären Amin oder tertiären Phosphin der folgenden Formel IV

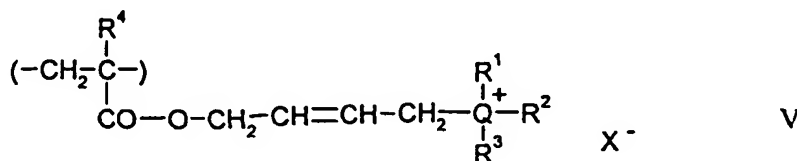


worin

R^1 , R^2 , R^3 und Q die angegebene Bedeutung haben,

umgesetzt, zweckmäßig bei Temperaturen von -20°C bis 150°C . Dabei wird ein polymerer Microgel-Latex erhalten.

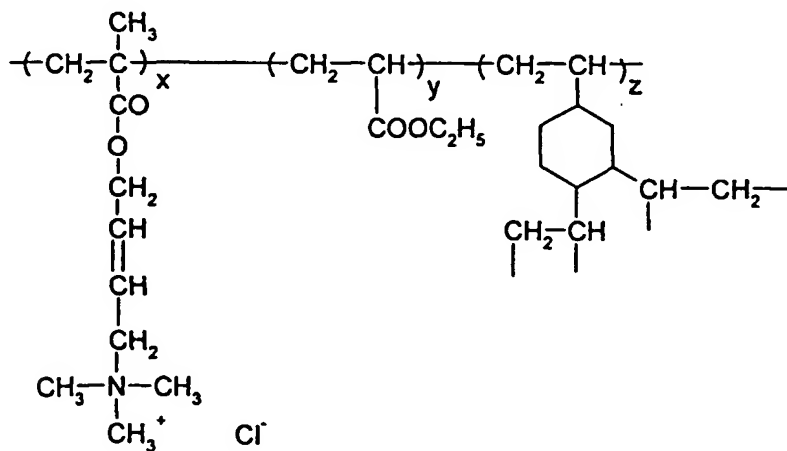
[0030] Die erfindungsgemäß verwendeten Trägerpolymere fallen in der Regel in Form eines Latex an, aus dem sie nach Bedarf in fester Form isoliert werden können. Sie lassen sich leicht in Wasser redispersieren und weisen einen Teilchendurchmesser vor: kleiner als $1\ \mu\text{m}$, vorzugsweise von 50 bis 200 nm auf. Geeignete Trägerpolymere sind in DE-OS 2 551 790, 2 846 044 und 29 41 819 beschrieben. Bevorzugt weist das Strukturelement A eine Struktur der folgenden Formel V auf



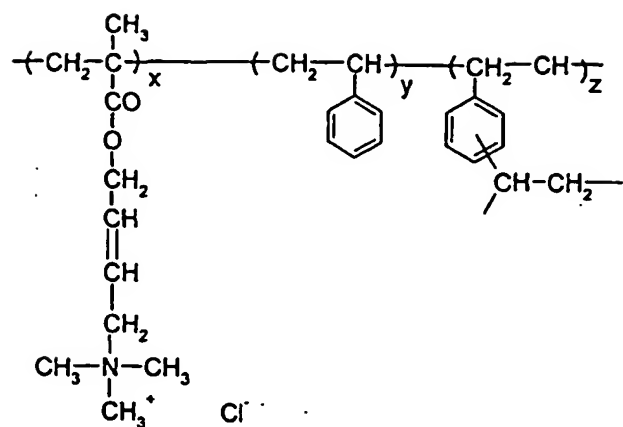
worin

R^1 , R^2 , R^3 und X^- die bereits angegebene Bedeutung haben und R^4 Wasserstoff oder Alkyl, vorzugsweise Methyl, bedeutet.

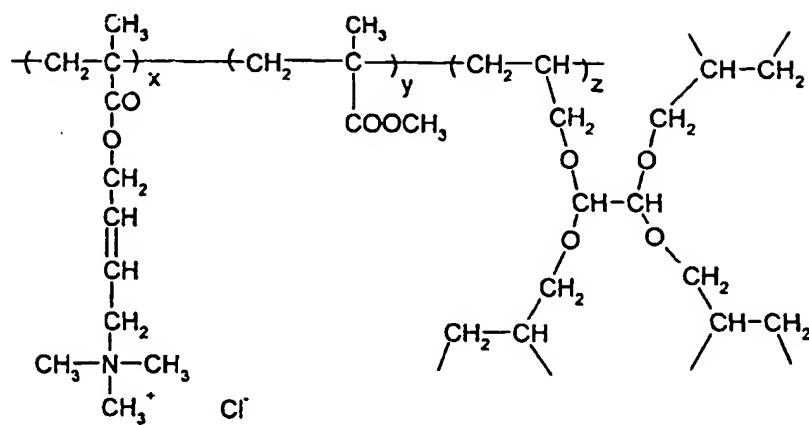
[0031] Beispiele für geeignete Trägerpolymere gemäß der Erfindung sind im folgenden aufgeführt:



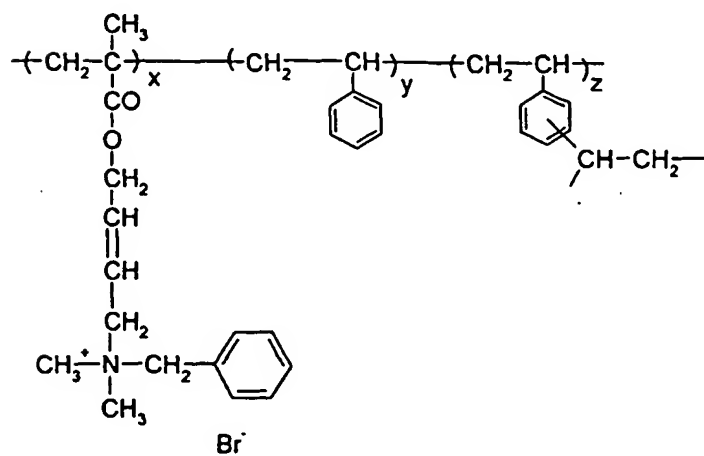
2)

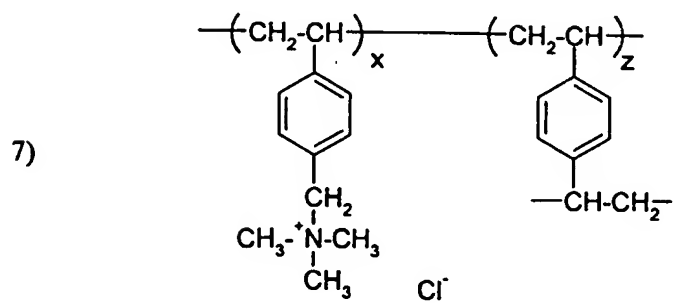
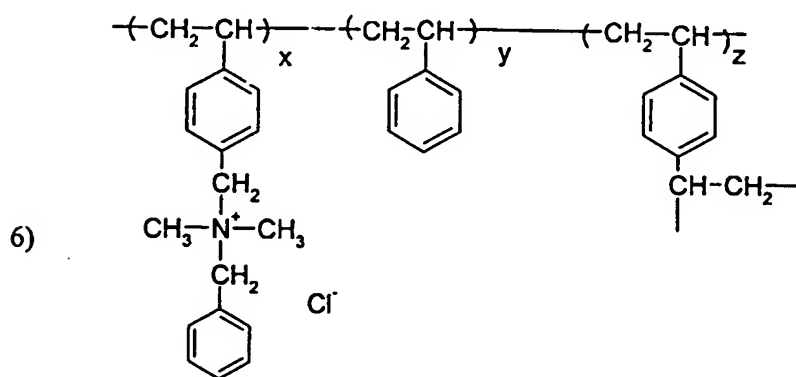
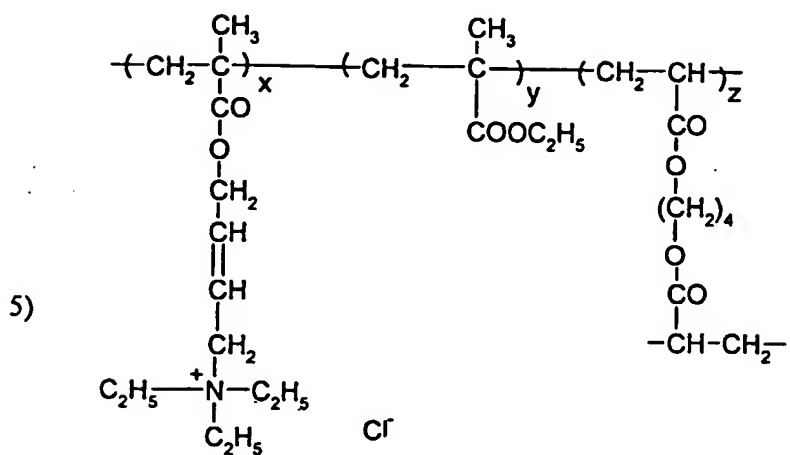


3)

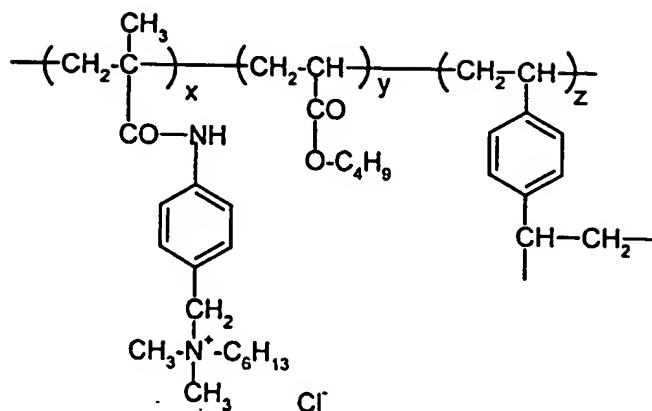


4)

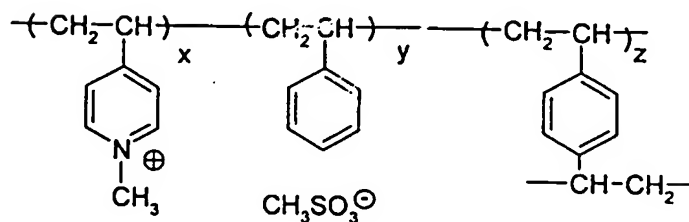




8)



9)



[0032] Die Anteile der Monomeren in den Trägerpolymeren 1 bis 9 sind in folgender Tabelle in mol-% dargestellt:

Tabelle

Polymer	x	y	z
1	50	47	3
2	48	48	4
3	65	30	5
4	90	7	3
5	60	35	5
6	75	20	5
7	96	-	4
8	48	48	4
9	80	15	5

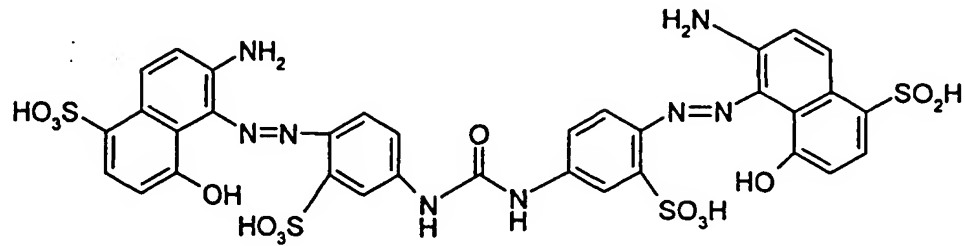
[0033] Als weiteren wesentlichen Bestandteil enthält die erfindungsgemäße Tinte mindestens einen sauren bzw. anionischen Farbstoff. Hierfür kommen im wesentlichen solche Farbstoffe in Frage, die saure anionische Gruppen wie -COOH, -SO₃H und -PO₃H₂ enthalten.

[0034] Besonders geeignet sind z.B.

- als Gelbfarbstoffe folgende, aus dem Colour Index, 3rd Ed. sowie amendments, im folgenden abgekürzt C.I., bekannte Farbstoffe: Acid Yellow 23, Direct Yellow 86, 132, 173; Reactive Yellow 37

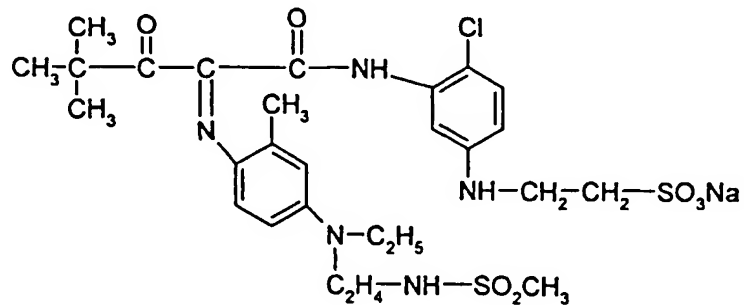
- als Purpurfarbstoffe folgende, aus dem C.I. bekannte Farbstoffe: Acid Red 52, 92; Direct Red 227; Reactive Red 23, 159, 187 sowie

M-I

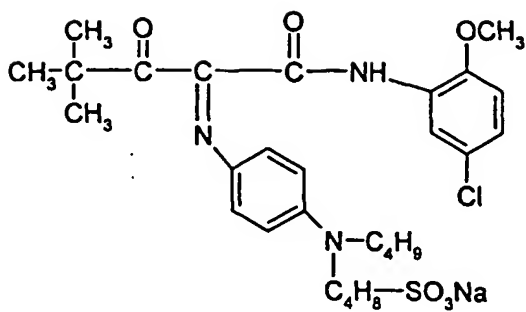


- als Blaugrünfarbstoffe folgende, aus dem C.I. bekannte Farbstoffe: Acid Blue 9, Direct Blue 199, 307
- als Schwarzfarbstoffe folgende, im C.I. genannte Farbstoffe: Food Black 2; Direct Black 19, 154, 171, 195; Reactive Black 31, 5, Acid Black 107.

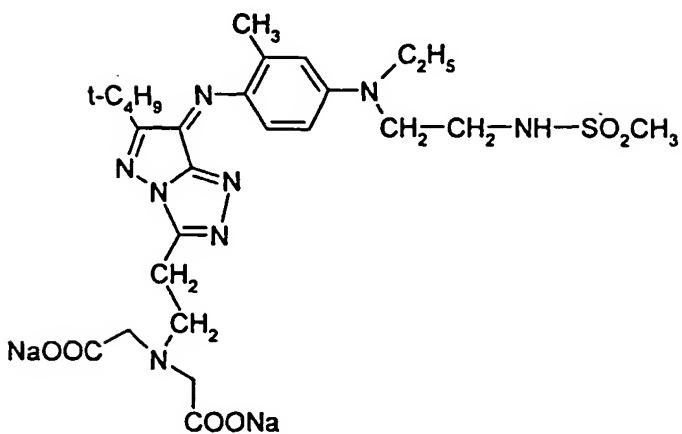
- [0035] Bei den C.I.-Farbstoffen handelt es sich um Azo-, Triphenylmethan- und Phthalocyaninfarbstoffe.
 [0036] Bevorzugt sind weiterhin Azomethinfarbstoffe und Indophenolfarbstoffe:



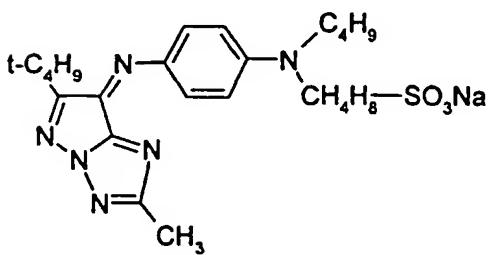
(gb)



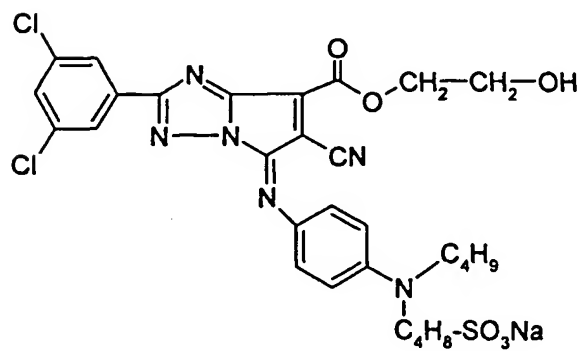
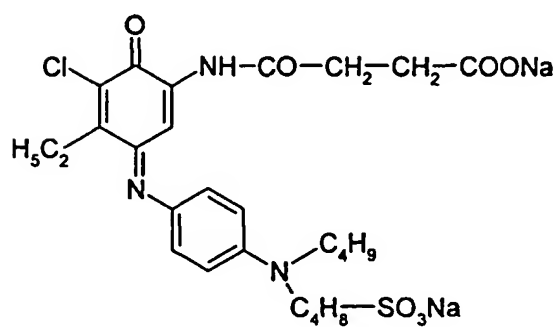
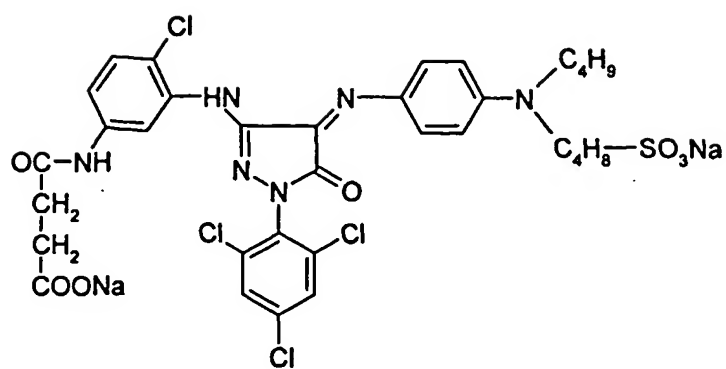
(gb)

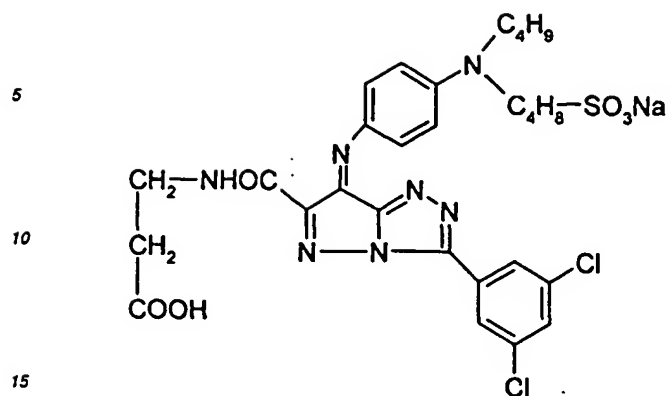


(pp)



(pp)

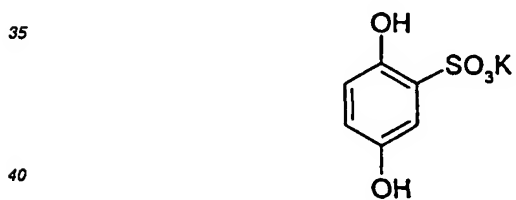
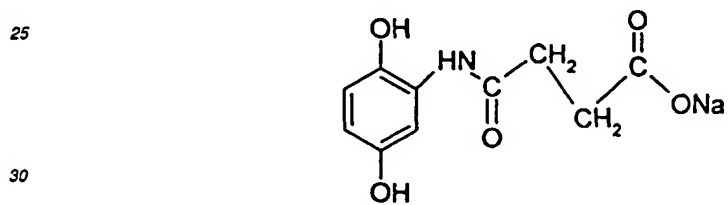


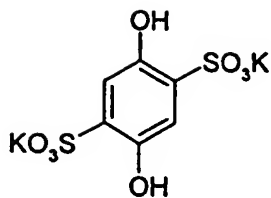


[0037] Dabei bedeuten gb Gelb, pp Purpur und bg Blaugrün.

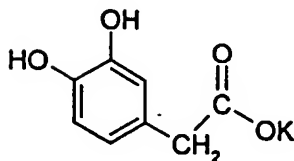
20 [0038] Zweckmäßigerweise enthalten die Tinten Farbstoffstabilisatoren, insbesondere anionische Stabilisatoren, z.B. Verbindungen aus der Reihe der Hydrochinone und Benzcatechine.

[0039] Beispiele sind

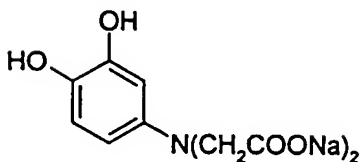




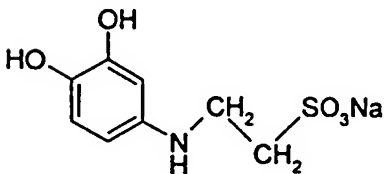
ST-3



ST-4



ST-5



ST-6

[0040] Die Tinte kann außerdem mit Wasser mischbare Lösungsmittel enthalten.

[0041] Bevorzugte mit Wasser mischbare Lösungsmittel sind dabei Alkohole und deren Ether oder Ester, Carbonsäureamide, Harnstoffe, Sulfoxide und Sulfone, insbesondere solche mit Molekulargewichten <200. Besonders geeignete Lösungsmittel sind beispielsweise: Methanol, Ethanol, Propanol; Ethylen-, Propylen-, Diethylen-, Thiodiethylen- und Dipropylen-glykol; Butandiol; β -Hydroxypropionitril, Pentamethylenglykol, Ethylenglykolmonoethyl- und -propylether, Ethylendiglykolmonoethylether, Triethylenglykolmonobutylether, Butylpolyglykol, Formamid, Triethylenglykol, 1,5-Pentandiol, 1,3,6-Hexantriol, Essigsäure-2-hydroxyethylester, Essigsäure-2(2'-hydroxy)ethylester, Glycerin, Glykolacetat, 1,2-Dihydroxypropan, 1-Methoxy-2-propanol, 2-Methoxy-1-propanol, N,N-Dimethylformamid, Pyrrolidon, N-Methylcaprolactam, ϵ -Caprolactam, N-Methylcaprolactam, Butyrolacton, Harnstoff, Tetramethylharnstoff, 1,3-Dimethyl-2-imidazolidinon, N,N-Dimethylolpropylenharnstoff, Dimethylsulfoxid, Dimethylsulfon, Sulfolan, Isopropanol, Polyethylenglykol.

[0042] Die Tinte kann außerdem Zusätze von Polymeren enthalten. Bevorzugt werden Polymerdispersionen wie Polyacrylate, Polymethacrylate, Polystyrole, Polyacrylnitrile, Polyvinylidenchloride, Polycarbonate, Polyurethane verwendet. Ebenso sind Copolymerdispersionen geeignet. Die Polymerdispersionen sind vorzugsweise nichtionisch oder kationisch stabilisiert.

[0043] Der Anteil an Polymerdispersionszusätzen beträgt 5 bis 1 000 % bezogen auf die Farbstoffdispersion, vorzugsweise 10 bis 200 %. Als weitere in Drucktinten übliche Zusätze kommen ionische oder nichtionische Stoffe in Frage, mit denen die Viskosität und/oder Oberflächenspannung in die für die Anwendung erforderlichen Bereiche eingestellt werden kann, wie anionische, kationische oder neutrale Tenside, wie Dispergiermittel und Viskositätsregulatoren. Die Funktion von Viskositätsregulatoren kann beispielsweise von den organischen Lösungsmitteln übernommen

werden.

[0044] Zu Herstellung der erfindungsgemäßen Farbstoffzubereitung werden die genannten Trägerpolymere in wäßriger Dispersion mit einer wäßrigen Lösung des sauren Farbstoffes verrührt. Der Farbstoff wird durch eine Ionenaustauschreaktion an das Polymerteilchen gebunden, was meist mit einem leichten Anstieg des mittleren Teilchendurchmessers einhergeht. Aus der so entstehenden Polymer-Farbstoff-Dispersion kann die erfindungsgemäße Farbstoffzubereitung leicht nach bekannten Aufbereitungsverfahren in fester, unbegrenzt lagerfähiger Form isoliert werden, z.B. in Form eines Pulvers, das durch Verrühren mit Wasser jederzeit wieder in eine wäßrige Dispersion überführt werden kann.

[0045] Vorzugsweise enthält die Tinte 1 bis 25 Gew.-%, insbesondere 5 bis 15 Gew.-% Träger b) und 0,1 bis 20 Gew.-%, insbesondere 0,1 bis 5 Gew.-%, Farbstoff a).

Farbstoffzubereitung 1

[0046] 53,8 g Poly-(N,N,N-trimethyl-N-4-methacryloyl-butenylammoniumchlorid-co-Styrol-co-Divinylbenzol) 49/49/2 Mol-% (Polymer 2) werden als 12,7 gew.-%ige wässrige Dispersion mit einer Lösung aus 1,0 g Farbstoff F-1 in 50 ml Wasser vermischt. Die entstandene Farbstoff-Polymer-Dispersion wird durch Zugabe von 500 ml Aceton ausgefällt, abfiltriert und getrocknet. Anschließend wird der gelbe Rückstand in 50 ml Wasser durch Rühren redispersiert und auf einen Feststoffgehalt von 10 Gew.-% eingestellt. Die Teilchengröße der Farbstoff-Polymerdispersion wurde mit Hilfe der Laserkorrelationsspektroskopie bestimmt und beträgt 110 nm.

[0047] Wie in Farbstoffzubereitung 1 beschrieben, wurden weitere Farbstoffzubereitungen hergestellt. Die Daten sind in Tabelle 1 aufgelistet.

[0048] Bei der Farbstoffzubereitung 4 wurden die 3 Farbstoffe so zusammengemischt, daß eine schwarze Farbstoffzubereitung entsteht.

[0049] Bei den Farbstoffzubereitungen 5 und 6 wurden 30 Mol-% des Farbstoffs durch einen Stabilisator ersetzt.

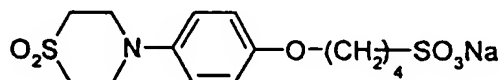
Tabelle 1

Farbstoff-zubereitung	Polymer Nr.	Farbstoff	Mittlere Teilchen-Größe	Feststoff-gehalt (Gew.-%)
1	2	F-1	110 nm	10
2	6	F-2	140 nm	12
3	6	F-3	95 nm	10
4	8	F-1, F-2, F-3	160 nm	10
5	8	F-3, Stabilisator 1	120 nm	12
6	6	F-3, Stabilisator 2	110 nm	9

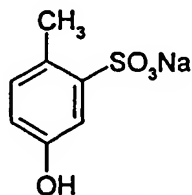
F-1 ist Acid Yellow 23; F-2 ist Acid Blue 9;

F-3 ist Acid Red 52.

Stabilisator 1



Stabilisator 2



Beispiele

Beispiel 1

[0050] Zu 105 ml der Farbstoffzubereitung 1 gibt man eine Lösung, die aus 21,1 ml Polyethylenglycol 300, 10,14 ml 2-Pyrrolidon und 110 ml entmineralisiertem Wasser zubereitet wurde. Man rührt 15 min und filtriert nacheinander durch ein Papierfilter und ein Mikrofilter (Porenweite 0,45 µm). Man erhält eine gebrauchsfertige, gelbe Tinte.

Beispiel 2

[0051] Zu 79,2 ml der Farbstoffzubereitung 2 gibt man eine Lösung, die aus 21,75 ml Polyethylenglycol 300, 11,0 ml 2-Pyrrolidon und 134,1 ml entmineralisiertem Wasser zubereitet wurde. Man rührt 15 min und filtriert nacheinander durch ein Papierfilter und ein Mikrofilter (Porenweite 0,45 µm). Man erhält eine gebrauchsfertige, blaue Tinte.

Beispiel 3

[0052] Zu 127,5 ml der Farbstoffzubereitung 4 gibt man eine Lösung, die aus 25,55 ml Polyethylenglycol 300, 10,14 ml 2-Pyrrolidon, 1,6 ml 2-Propanol und 81,25 ml entmineralisiertem Wasser zubereitet wurde. Man rührt 20 min und filtriert nacheinander durch ein Papierfilter und ein Mikrofilter (Porenweite 0,45 µm). Man erhält eine gebrauchsfertige, schwarze Tinte.

Beispiel 4

[0053] Zu 141,7 ml der Farbstoffzubereitung 6 gibt man eine Lösung, die aus 19,98 ml Polyethylenglycol 300 und 10,8 ml 2-Pyrrolidon in 77,5 ml entmineralisiertem Wasser zubereitet wurde. Man rührt 15 min und filtriert nacheinander durch ein Papierfilter und ein Mikrofilter (Porenweite 0,45 µm). Man erhält eine gebrauchsfertige, rote Tinte.

Prüfungen:

[0054] Die Tinten werden jeweils in eine Patrone eines Epson Stylus Color 800 Inkjet-Druckers gefüllt. Es wird mit einer Auflösung von 720 dpi auf Normalpapier 80 g/m² gedruckt. Das Testbild enthält jeweils 10 bis 50 mm² große Farbfelder in 10, 25, 50 und 100 %iger Farbdichte. Als Vergleich wurde ein 50 %-Graufeld mit den Epson-Tinten gedruckt.

Wasserfestigkeit:

[0055] Diese wird durch Eintauchen des 15 min getrockneten Testbildes für eine Zeit von 0,2, 1, 5, 10 bzw. 60 min in entmineralisiertes Wasser von 25°C und anschließendes Bewerten des Farbverlaufs bestimmt.

[0056] Bemerkungen:

- + kein sichtbares Verlaufen
- 0 leichte Farbsäume um die gedruckten Farbfelder
- starkes Verlaufen der Farben.

Zeit	Beispiel 1	Beispiel 2	Beispiel 3	Beispiel 4	Vergleich
0,2	+	+	+	+	0
1	+	+	+	+	0
5	+	+	+	+	-
10	+	+	+	+	-
60	+	+	0	+	-

[0057] Wie man sieht, verändern sich die getrockneten Ausrucke unter Wassereinfluß nicht mehr.

[0058] Außerdem wurde die Beständigkeit in feuchtem Klima geprüft. Dazu werden die Testbilder für 5 Tage bei 40°C, 95 % rel. Feuchte gelagert. Während die Kontrolle starke Farbsäume an allen Farbflächen aufweist, tritt an den Druckproben der Beispiele 1 bis 4 keine Veränderung auf.

Lichtechtheit

[0059] Die Testbilder werden mit 14,4 mio lux in 10/10 sec hell/dunkel-Rhythmus belichtet. Danach wird der Dichteverlust ΔD(in %) der Felder mit 100 % Ausgangsdichte gemessen.

Beispiel	1	2	3	4	Vergleich
ΔD(%)	13	14	9	4	28

Ausbluten:

[0060] Um das Ausbluten der Farben ineinander zu beurteilen, werden jeweils die Schwarz- und Rotpatrone des Druckers mit verschiedenen Beispieltinten gefüllt. Danach wird ein Testbild gedruckt, bei dem eine Farbfläche der ersten Tinte von breiten Linien der zweiten Tinte in 0°, 45° und 90°-Winkel durchlaufen wird. Das Ineinanderbluten wird von 1 (scharfe Kante, kein Ausbluten) bis 5 (keine scharfe Farbgrenze) benotet.

	Bsp. (Linien) (zweite Tinte)	1	2	3	4
Bsp. (Fläche) (erste Tinte)	1	-	2	1	2
	2		-	1	1
	3			-	1
	4				-

Beispiel 5

[0061] Die Farbstoffzubereitung 1 wird mit 20 ml Wasser verdünnt und gerührt. Die enthaltene Lösung wird nach Filtration (wie oben) mit einem Kaskadengieß器 mit einer Naßschichtdicke von 50 µm auf einen 160 g/m² starken Karton gegossen. Nach der Trocknung erhält man einen gelben, einseitig wasserfesten Karton. Wasseraufnahme: unbeschichtet: 36 g/m², beschichtet: 1,7 g/m².

Beispiel 6

[0062] Wie Beispiel 5, nur daß auf eine 10 µm starke Polyesterfolie gegossen wird.

[0063] Die Materialien der Beispiele 5 und 6 werden für 6 h in entmineralisiertes Wasser von 40°C gelegt. In beiden Fällen treten keine Schichtablösung oder Farbveränderungen auf.

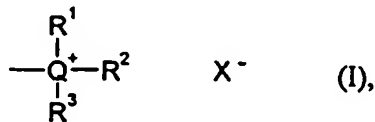
[0064] Die Materialien lassen sich z.B. zu Verpackungszwecken nutzen.

Patentansprüche**1. Inkjet-Tinte enthaltend**

a) wenigstens einen wasserlöslichen sauren bzw. anionischen Farbstoff, und

b) wenigstens einen wasserunlöslichen basischen bzw. kationischen Träger für den sauren Farbstoff,

dadurch gekennzeichnet, daß der basische Träger aus vernetzten Polymerteilchen mit einem Teilchendurchmesser von kleiner als 1 µm und einem Gehalt an quaternären Ammonium- oder Phosphoniumgruppen von mindestens 2 mVal/g besteht.

2. Inkjet-Tinte nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die quaternären Gruppen der Formel I

entsprechen, worin

Q ein Stickstoff- oder Phosphoratom;

R¹, R² und R³ jeweils einen carbocyclischen Rest oder einen Alkylrest und

X⁻ ein Anion bedeuten, wobei R¹, R² und R³ die gleiche oder eine voneinander verschiedene Bedeutung haben können, oder zwei der genannten Reste zusammen einen 5- oder 6-gliedrigen heterocyclischen Ring, vervollständigen.

- 5 3. Inkjet-Tinte nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß das Polymer der vernetzten Polymerteilehen der Formel



10 entspricht, worin

A den Rest eines polymerisierten Monomeren mit mindestens einem polymerisierbaren ethylenisch ungesättigten Rest und mindestens einer quaternären Gruppe;

15 B den Rest eines polymerisierten Monomeren mit mindestens zwei polymerisierbaren ethylenisch ungesättigten Resten;

M den Rest eines polymerisierten Monomeren mit einem polymerisierbaren ethylenisch ungesättigten Rest;

20 x, y, z die den Anteil der einzelnen Comonomeren am Polymer kennzeichnenden Zahlwerte und zwar derart, daß

x 10 bis 99 Mol-%,

25 y 0 bis 90 Mol-%,

z 0 bis 5 Mol-% bedeuten.

- 30 4. Inkjet-Tinte nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß sie Träger b) in einer Menge von 1 bis 25 Gew.-% und Farbstoff a) in einer Menge von 0,1 bis 20 Gew.-% enthält.

5. Inkjet-Tinte nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die Tinte zusätzlich eine Polymerdispersion enthält.

- 35 6. Inkjet-Tinte nach Anspruch 5, dadurch gekennzeichnet, daß das Polymer der Polymerdispersion ein Polyacrylat, ein Polymethacrylat, ein Polystyrol, ein Polyacrylnitril, ein Polyvinylidenchlorid, ein Polycarbonat oder ein Polyurethan ist.

40

45

50

55



(19)

Europäisches Patentamt

European Patent Office

Office européen des brevets



(11)

EP 0 992 550 A3

(12)

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(88) Veröffentlichungstag A3:
25.04.2001 Patentblatt 2001/17

(51) Int. Cl.⁷: **C09D 11/00**, **C09D 11/10**,
G03C 1/835

(43) Veröffentlichungstag A2:
12.04.2000 Patentblatt 2000/15

(21) Anmeldenummer: **99118096.9**

(22) Anmeldetag: **27.09.1999**

(84) Benannte Vertragsstaaten:
AT BE CH CY DE DK ES FI FR GB GR IE IT LI LU
MC NL PT SE
Benannte Erstreckungsstaaten:
AL LT LV MK RO SI

(30) Priorität: **08.10.1998 DE 19846433**

(71) Anmelder: **Agfa-Gevaert AG**
51373 Leverkusen (DE)

(72) Erfinder:
• **Helling, Günter, Dr.**
51519 Odenthal (DE)
• **Herrmann, Stefan, Dr.**
53123 Bonn (DE)

(54) **Inkjet-Tinte**

(57) Eine Inkjet-Tinte enthaltend

a) wenigstens einen wasserlöslichen sauren bzw.
anionischen Farbstoff, und

b) wenigstens einen wasserunlöslichen basischen
bzw. kationischen Träger für den sauren Farbstoff,

wobei der basische Träger aus vernetzten Polymerteil-
chen mit einem Teilchendurchmesser von kleiner als 1
µm und einem Gehalt an quaternären Ammonium- oder
Phosphoniumgruppen von mindestens 2 mVal/g
besteht, zeichnet sich durch verbesserte Echtheiten
aus.

EP 0 992 550 A3



Europäisches
Patentamt

EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung
EP 99 11 8096

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int.Cl.7)
X	EP 0 060 438 A (AGFA GEVAERT AG) 22. September 1982 (1982-09-22) * Ansprüche; Beispiele *	1-6	C09D11/00 C09D11/10 G03C1/835
Y	EP 0 732 381 A (DAINIPPON INK & CHEMICALS) 18. September 1996 (1996-09-18) * Ansprüche 8,15; Beispiele *	1-6	
Y	US 5 271 765 A (MA SHEAU-HWA) 21. Dezember 1993 (1993-12-21) * Spalte 1, Zeile 21 - Spalte 1, Zeile 22; Ansprüche; Beispiele *	1-6	
A	US 4 353 972 A (HELLING GUENTER ET AL) 12. Oktober 1982 (1982-10-12) * das ganze Dokument *	1-6	
A	US 3 766 126 A (SIEGLE J ET AL) 16. Oktober 1973 (1973-10-16) * das ganze Dokument *	1-6	
			RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int.Cl.7)
			C09D G03C
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt			
Recherchenort MÜNCHEN		Abschlußdatum der Recherche 15. Februar 2001	Prüfer Ellrich, K
KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE		T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E : älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D : in der Anmeldung angeführtes Dokument L : aus anderen Gründen angeführtes Dokument & : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument	
X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A : technologischer Hintergrund O : nichtschriftliche Offenbarung P : Zwischenliteratur			

EPO FORM 1503 (03.02.92) (P0406a)

**ANHANG ZUM EUROPÄISCHEN RECHERCHENBERICHT
 ÜBER DIE EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG NR.**

EP 99 11 8096

In diesem Anhang sind die Mitglieder der Patentfamilien der im obengenannten europäischen Recherchenbericht angeführten Patentedokumente angegeben.

Die Angaben über die Familienmitglieder entsprechen dem Stand der Daten des Europäischen Patentamts am
 Diese Angaben dienen nur zur Unterrichtung und erfolgen ohne Gewähr.

15-02-2001

Im Recherchenbericht angeführtes Patentedokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
EP 0060438 A	22-09-1982	DE 3109931 A	23-09-1982
		DE 3271814 D	31-07-1986
		JP 57161853 A	05-10-1982
		US 4459130 A	10-07-1984
EP 0732381 A	18-09-1996	JP 8218015 A	27-08-1996
		US 6034154 A	07-03-2000
US 5271765 A	21-12-1993	KEINE	
US 4353972 A	12-10-1982	DE 2941818 A	07-05-1981
		DE 3060452 D	08-07-1982
		EP 0027231 A	22-04-1981
		JP 56065131 A	02-06-1981
US 3766126 A	16-10-1973	KEINE	

EPO FORM P461

Für nähere Einzelheiten zu diesem Anhang : siehe Amtsblatt des Europäischen Patentamts, Nr.12/82